

## KUTSADURA ATMOSFERIKOAREN KIMIKA

### Autoebaluazio-testa

#### 5. GAIA

Adierazi ezazu erreakzio heterogeneoei eta deposizioari buruzko hurrengo adierazpenak Egia (E) ala Gezurra (G) diren. Arrazoitu zure erantzunak.

1) Hodeien ur-tanten barruan atmosferako gasen disolbagarritasun fisikoa ( $C_g$ ) disolbagarritasun erreala baino handiagoa da erreakzio kimikoak gertatzen direnean.	E / G
2) Atmosferako tanten eragile oxidatzaile garrantzitsuena ez da oxigeno molekularra, baizik eta ozonoa eta $H_2O_2$ .	E / G
3) Partikula lodien osagai nagusiak sulfato eta nitrato aerosolak dira.	E / G
4) $1 \mu\text{m}$ -ko diametro beheragoko partikula txikien hazkundeak $1 \mu\text{m}$ -ko diametro goragoko partikula lodiak sor dezake.	E / G
5) Atmosferako azido nagusienak azido-base motako erreakzioetan parte hartzen dute hidroperoxilo erradikalarekin, burdin gatzak sortuz.	E / G
6) Aitken nukleoak hodeiak sortzen dituzten euri-tanten formazioa ahalbidetzen duten kondentsazio-nukleo aktiboak dira.	E / G
7) Atmosferan aurki daitezkeen sulfatoak gehienbat bigarren mailako jatorria duten partikulak dira, $1 \mu\text{m}$ goragoko diametroa dutenak	E / G
8) Deposizio lehorraren abiadura gainazal hartzaileak elkarrekintza kimikoari dion erresistentziaren menpekoa da, bai partikula moduan bai gas fasean dauden kutsatzaileentzako.	E / G
9) <i>Washout</i> terminoak hodeiak eratzen dituzten tantetan kutsatzaileak eransten dituzten mekanismo-multzoa biltzen ditu.	E / G
10) 'Euri azidoa' terminoa hobesten da, 'deposizio azidoa' baino egokiagoa delako.	E / G